### 19 BUNDESREPUBLIK

# ® Offenlegungsschrift

## <sup>®</sup> DE 3424889 A1

(5) Int. Cl. 4: B 01 J 19/08

> C 01 B 13/11 C 04 B 37/02



DEUTSCHLAND

DEUTSCHES PATENTAMT

21) Aktenzeichen:

P 34 24 889.7

2 Anmeldetag:

6. 7.84

Offenlegungstag:

6. 2.86

(7) Anmelder:

Walther & Cie AG, 5000 Köln, DE

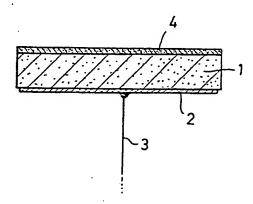
(74) Vertreter:

Schönwald, K., Dr.-Ing.; von Kreisler, A., Dipl.-Chem.; Fues, J., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat.; Keller, J., Dipl.-Chem.; Selting, G., Dipl.-Ing.; Werner, H., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat., Pat.-Anw., 5000 Köln ② Erfinder:

Suppan, Friedrich, Dipl.-Chem., 5353 Mechenich, DE; Manz, Rolf, Dr.-Ing., 5000 Köln, DE

### (5) Elektrode für einen Gasentladungsreaktor

Die Elektrode weist eine Metallschicht (2) und ein auf dieser Metallschicht angeordnetes keramisches Dielektrikum (1) mit hoher Dielektrizitätskonstante auf. Die Außenseite des keramischen Dielektrikums (1) ist mit einem dünnen glasartigen Überzug (4) mit glatter Oberfläche bedeckt. Dadurch werden mikrofeine Spitzen an der Elektrodenoberfläche vermieden und die Gasentladung wird vergleichmäßigt.



#### **ANSPRÜCHE**

- 1. Elektrode für einen Gasentladungsreaktor, mit einer Metallschicht, die mit einem keramischen Dielektrikum bedeckt ist, da durch gekennzeich net, daß das Dielektrikum (1) an seiner der Metallschicht (2) abgewandten Seite einen glasartigen überzug (4) mit glatter Oberfläche aufweist.
- 2. Elektrode nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Dielektrizitätskonstante des Überzugs (4) höher ist als diejenige des Dielektrikums (3).
- 3. Elektrode nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Dielektrizitätskonstante des Überzugs (4) kleiner ist als diejenige des Dielektrikums (1) und daß die Schichtstärke des Überzugs kleiner ist als 0,15 mm, insbesondere kleiner als 50  $\mu m$ .
- 4. Elektrode nach Anspruch 1 oder 3, dadurch gekennzeichnet, daß der Überzug (4) aus geschmolzenem Material des Dielektrikums (1) besteht.

# VON KREISLER SCHÖNWALD EISHOLD FUES VON KREISLER KELLER SELTING WERNER

-2-

3424889

#### PATENTANWÄLTE

Dr.-Ing. von Kreisler † 1973 Dr.-Ing. K. W. Eishold † 1981 Dr.-Ing. K. Schönwald Dr. J. F. Fues Dipl.-Chem. Alek von Kreisler Dipl.-Chem. Carola Keller Dipl.-Ing. G. Selting Dr. H.-K. Werner

Walther & Cie Aktiengesellschaft Walther-Straße 51

5000 Köln 80

D-5000 KOLN 1 Sg-Sk 5. Juli 1984

Elektrode für einen Gasentladungsreaktor

Die Erfindung betrifft eine Elektrode für einen Gasentladungsreaktor, mit einer Metallschicht, die mit einem keramischen Dielektrikum bedeckt ist.

Derartige Elektroden werden für die Erzeugung von Plas-5 maentladungen verwendet, beispielsweise bei der Herstellung von Ozon in einer stillen elektrischen Entladung. Die Entladungs- oder Plasmaentladungselektroden bestehen gewöhnlich aus einer Leiterschicht, die an einem rohroder plattenförmig ausgebildeten Dielektrikum angebracht 10 ist. Das Dielektrikum wirkt während des Betriebes als strombegrenzender Widerstand und es trägt dazu bei, die elektrischen Ladungsträger gleichmäßig über die Entladungsfläche zu verteilen. Das Dielektrikum besteht in der Re-15 gel aus Glas. Wegen der höheren Dielektrizitätskonstante würden sich keramische Materialien für den genannten Zweck besser eignen, jedoch hat sich herausgestellt, daß Keramik

aufgrund ihrer Kornstruktur keine gleichmäßige Korona aufbäut sondern eine Vielzahl von Spitzenentladungen erzeugt, die als einzelne Kanäle mit hoher Stromstärke in Erscheinung treten. Dadurch wird einerseits die Keramik sehr stark erwärmt und andererseits nur eine geringe Menge des gewünschten Reaktionsproduktes erzeugt. Man hat versucht, keramisches Material durch Beigeben von Kunstoffen oder Flußmitteln so zu modifizieren, daß eine gleichmäßige Entladung über die Elektrodenfläche erfolgt. Durch die Zusatzstoffe wird jedoch die hohe Dielektrizitätskonstante des keramischen Materials wesentlich herabgesetzt.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, eine Elektrode der eingangs genannten Art zu schaffen, die eine gleichmäßige Ladungsverteilung und über ihre Fläche gleichmäßige Entladungen bei hoher Dielektrizitätskonstante des Dielektrikums ermöglicht.

Die Lösung dieser Aufgabe besteht erfindungsgemäß darin, daß 20 das Dielektrikum an seiner der Metallschicht abgewandten Seite einen glasartigen Überzug mit glatter Oberfläche aufweist.

Die Erfindung geht von dem Gedanken aus, daß sich auf der Oberfläche jeder Keramik, auch wenn sie extrem glatt geschlif25 fen oder poliert ist, zahlreiche Spitzen und Vertiefungen befinden, an denen unterschiedlich hohe Feldstärken zu der beschriebenen Spitzenentladung, nicht aber zu einer homogenen Korona führen. Dadurch daß die Oberfläche des Dielektrikums einen glatten glasurartigen überzug aufweist, der derartige 
30 Spitzen und Vertiefungen nicht hat, werden Spitzenentladungen vermieden.

Eine Möglichkeit, die Oberfläche eines keramischen Dielektrikums einzuebnen besteht darin, daß man die Keramik mit einem 35 Material beschichtet, das unterhalb des Schmelzpunktes der Keramik einen Schmelzfluß bildet und nach dem Erstarren eine glasartige Struktur annimmt. Man kann zu diesem Zweck beispielsweise leicht schmelzendes Glas verwenden, das man durch Sprühen, Streichen, durch Elektrophorese oder Sputtern o. dgl. aufbringt und erforderlichenfalls durch eine nachfolgende Wärmebehandlung fest mit der Keramikoberfläche verbindet. Die dabei entstehenden Schichten liegen hinsichtlich ihrer Stärke in einem Bereich, der zwischen wenigen Mikrometern und etwa 0,1 mm variieren kann. Durch Sputtern lassen sich sehr dünne Schichten zwischen etwa 4 und 6 μm aufbringen.

Clasartige Substanzen haben in der Regel eine niedrigere Dielektrizitätskonstante als keramische Substanzen mit überwiegend kristalliner Struktur. Die Entladungselektrode bildet
einen Kondensator aus zwei elektrisch in Reihe geschalteten
Kapazitäten C<sub>1</sub> und C<sub>2</sub>. Die Gesamtkapazität C<sub>G</sub> des Kondensators beträgt

$$c_G = \frac{c_1 \cdot c_2}{c_1 + c_2}$$

20

25

Da jede der Kapazitäten kleiner ist als 1,ist die Gesamt-kapazität  $C_{C}$  kleiner als die kleinste der Kapazitäten  $C_{1}$  und  $C_{2}$ . Für die Größe jeder dieser beiden Kapazitäten  $C_{1}$  und  $C_{2}$  gilt

$$C = \frac{\varepsilon \cdot F}{d}.$$

30 Hierin ist ε die Dielektrizitätskonstante der betreffenden Schicht, F die Elektrodenfläche und d die Stärke der Schicht. Für das Dielektrikum ist die Dielektrizitätskonstante ε groß, so daß sich auch bei größerer Schichtdicke eine hohe Kapazität ergibt. Da für den Überzug in der Regel ε relativ klein

5

20

25

ist, muß zur Erzielung einer großen Kapazität die Schichtstärke d dieses Überzuges klein gemacht werden. Vorzugsweise ist diese Schichtstärke kleiner als 50  $\mu m$  und insbesondere kleiner als 10  $\mu m$ . Derartig dünne Schichten lassen sich durch Sputtern auftragen.

Bei einer weiteren Variante der Erfindung besteht der Überzug aus geschmolzenen Material des Dielektrikums. Da der Wert & des Dielektrikums beim Schmelzen abnimmt, darf die geschmolzene Schicht eine nur geringe Stärke haben. Mit Hilfe eines Laserstrahls läßt sich beispielsweise die Zufuhr von Heizenergie zur Oberfläche einer keramischen Platte so dosieren, daß lediglich eine Schicht, deren Stärke im Mikrometerbereich liegt, in eine glasartig erstarrende Schmelze überführt wird.

Wenn dagegen die Dielektrizitätskonstante des Überzugs höher ist als diejenige des Dielektrikums ist die Kapazität beider Schichten praktisch die gleiche wie die Kapazität des Dielektrikums, auch wenn der Überzug eine Stärke hat, die größer ist als die angegebenen kleinen Werte.

Unter dem Begriff Keramik werden im vorliegenden Fall anorganische nichtmetallische Werkstoffe vorhanden, die überwiegend im kristallinen Zustand vorliegen. Der Begriff umfaßt nicht den Fall, daß solche Materialien zu mehr als
90 % in der Glasphase vorliegen.

Im folgenden wird unter Bezugnahme auf die einzige Figur 30 der Zeichnung ein Ausführungsbeispiel der Erfindung näher erläutert.

In der Zeichnung ist ein Querschnitt durch eine Gasentla-

dungselektrode dargestellt.

5

10

15

Die abgebildete Elektrode weist ein keramisches Dielektrikum 1 aus einer mehreren Millimeter starken Platte auf.

Die eine Seite der Platte 1 ist mit einer Metallschicht

2 bedeckt, die über einen Anschlußdraht 3 an eine Hochspannungsquelle anschließbar ist. Die gegenüberliegende

Seite des Dielektrikums 1 ist mit einem glasartigen überzug 4 beschichtet, der die mikrofeinen Poren in der Oberfläche des Dielektrikums 1 ausfüllt und eine glatte Aussenfläche aufweist. Der Überzug 4 ist nur wenige µm stark.

Das Dielektrikum 1 besteht beispielsweise aus eine Bariumtitanat-Strontiumzirkonat-Keramik mit einer Dielektrizitätskonstante von etwa 10000. Der glasartige Überzug 4 kann aus Glaslot (Blei-, Borat-, Glas) bestehen, dessen Dielektrizitätskonstante etwa 18 beträgt.

- Bei einer alternativen Ausführungsform besteht das Dielektrikum aus einer Bariumtitanat-Strontiumzirkonat-Keramik mit
  einer Elektrizitätskonstante von 5000 und der Überzug 4
  besteht aus Bariumtitanat, das aus der Schmelze erstarrt
  ist und eine Dielektrizitätskonstante von 10000 hat.
- 25 Gegenüber der dargestellten Entladungselektrode ist eine (nicht dargestellte) Gegenelektrode angeordnet und zwischen beiden Elektroden strömt das Prozeßgas hindurch, das durch Plasmaentladung chemisch verändert werden soll.
- Die beschriebene Entladungselektrode eignet sich insbesondere für die Ozonerzeugung, bei der Sauerstoff durch stille Entladung in Ozon (O3) umgesetzt wird. Durch die hohe Dielektrizitätskonstante und die glatte Außenfläche

- 8 -

des Dielektrikums 1 werden Spitzenentladungen und hohe örtliche Stromstärken vermieden. Dadurch wird die entstehende Verlustwärme verringert, so daß der Gasentladungsreaktor einen geringeren Energieverbrauch hat. - 8 -- Leerseite -

Nummer: Int. Cl.<sup>4</sup>:

Anmeldetag: Offenlegungstag:

34 24 889

B 01 J 19/08

6. Juli 1984

6. Februar 1986

